



⑮ **BUNDESREPUBLIK  
DEUTSCHLAND**



**DEUTSCHES  
PATENTAMT**

⑫ **Offenlegungsschrift**  
⑩ **DE 196 44 077 A 1**

⑥ Int. Cl.<sup>6</sup>:  
**C 09 B 67/20**  
C 09 D 11/16  
C 07 D 403/14

⑳ Aktenzeichen: 196 44 077.7  
㉑ Anmeldetag: 31. 10. 96  
㉒ Offenlegungstag: 7. 5. 98

// C09B 67/04, B01F 17/00, 17/52, 17/10, 17/12, 17/42, 17/50, C09K 15/30, C09B 57/04, 29/52, 45/22(C07D 403/14, 209:44, 239:60) (C07D 403/14, 209:44, 239:60, 239:80) C07D 521/00

㉓ **Anmelder:**  
Bayer AG, 51373 Leverkusen, DE

㉔ **Erfinder:**  
Nyssen, Roger, Dipl.-Masch.-Ing., 41542 Dormagen, DE;  
Pfützenreuter, Dirk, 51377 Leverkusen, DE;  
Richter, Rolf, Dipl.-Phys. Dr., 51373 Leverkusen, DE;  
Hassenrück, Karin, Dr., Mount Pleasant, S.C., US

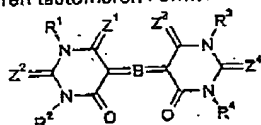
**BEST AVAILABLE COPY**

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

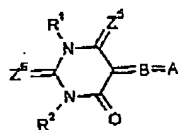
⑤ Verwendung von Pigmentpräparationen für den Ink-Jet Druck

⑥ Verwendung von Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Jet Druck, enthaltend

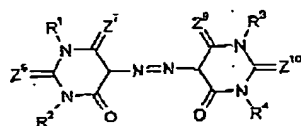
- a) Wasser  
b) Dispergiermittel und  
c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder deren tautomeren Formen



(I)



(II)



(III)

worin die Substituenten die in der Beschreibung angegebenen Bedeutungen haben.

DE 196 44 077 A 1

## DE 196 44 077 A 1

## Beschreibung

Die Erfindung betrifft die Verwendung von Pigmentpräparationen spezieller organischer Pigmente als Drucktinten für den Ink-Jet Druck sowie neue Pigmentpräparationen.

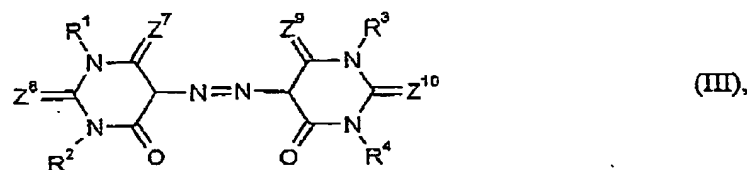
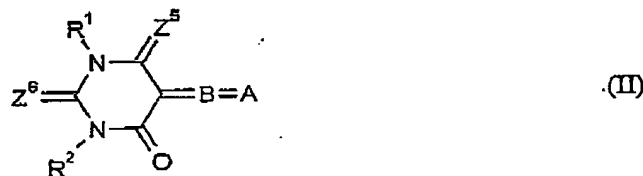
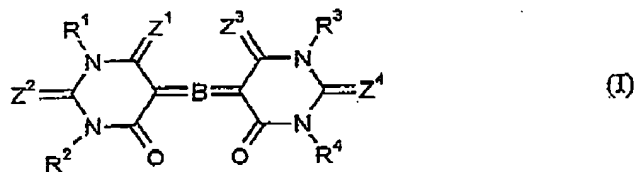
Wäßrige Drucktinten für den Tintenstrahl Druck sind sowohl auf Basis wasserlöslicher organischer Farbstoffe als auch auf Basis organischer Farbpigmente an sich bekannt und in vielen Veröffentlichungen beschrieben. Gegenüber den löslichen Farbstoffen liefern Pigmente generell eine verbesserte Lichtechtheit der erhaltenen Ausdrücke; allerdings ist auch bekannt, daß die Ink-Jet Drucke der meisten Pigmente nicht die gleiche Brillanz erreichen wie Farbstoffe. Zwar kann die Brillanz der Drucke durch eine besonders hohe Feinverteilung der Pigmentpartikel verbessert werden, damit einher geht jedoch in der Regel ein Verlust an Lichtechtheitseigenschaften (vgl. Herbst, Hunger: Industrielle Organische Pigmente, VCM, Verlagsgesellschaft, Weinheim (1987), S. 135-136).

Gemäß EP-A-633 142 kann die Brillanz beispielsweise durch Wahl geeigneter Additive für die Tinten oder durch Wahl geeigneter Drucksubstrate wie beispielsweise entsprechend beschichteter Papiere verbessert werden. Das Problem sowohl brillante als auch lichtechte Pigmente für den ink-jet Druck bereitzustellen, ist jedoch vom Stand der Technik noch nicht befriedigend gelöst worden. Dies gilt insbesondere für den Farbbereich gelb.

Trotz der Vielzahl der Veröffentlichungen ist die obengenannte Aufgabe noch nicht befriedigend gelöst worden. Im übrigen werden nur in einigen wenigen Dokumenten Beispiele von Gelbpigmenten aufgeführt, die in ihrer Lichtechtheitseigenschaft für den konventionellen Ink-Jet Druck zwar grundsätzlich geeignet sind, die jedoch für hochwertigere Einsatzgebiete des Ink-Jet Drucks, beispielsweise fotografische Bildreproduktionen (Potoreproduktion, z. B. Anwendung Außenbereich, oder Display), den dort geforderten Lichtechtheitseigenschaften nicht genügen (EP 518 225).

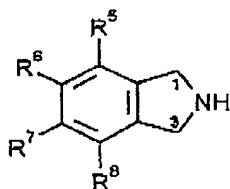
Die Erfindung betrifft daher die Verwendung von Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Jet Druck, enthaltend

- a) Wasser
- b) Dispergiermittel und
- c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder deren isomeren Formen

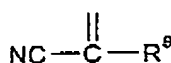


worin  
 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, Alkyl, insbesondere  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, Cycloalkyl, insbesondere  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl, Aryl, insbesondere gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Aralkyl, insbesondere  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryl- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, wie Benzyl oder Ethyl-Phenyl, oder Hetaryl stehen,  
 B den Rest eines Isoindolins der Formel

DE 196 44 077 A 1

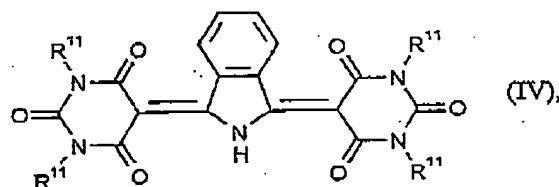


bedeutet, wobei die Verknüpfung mit den beiden Doppelbindungen in der 1- und 3-Position des Isoindolenins erfolgt, und  
 $R^5$ ,  $R^6$ ,  $R^7$  und  $R^8$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen, insbesondere F, Cl und Br,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryloxy stehen,  
 A den Rest eines Cyanmethylens der Formel



bedeutet, worin  
 $R^9$  für einen elektronenanziehenden Rest steht und  
 $Z^1$  bis  $Z^{10}$  unabhängig voneinander für O oder  $NR^{10}$  stehen,  
 worin  
 $R^{10}$  für Wasserstoff oder Cyano steht.

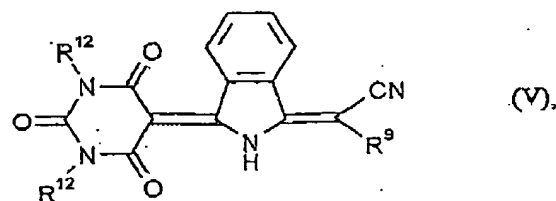
Die Pigmente der Formel (I) sind beispielsweise aus DE-A-39 35 858 bekannt, die der Formel (II) beispielsweise aus US-A-5.177.209 und die der Formel (III) beispielsweise aus EP-A-74 515 bekannt.  
 Bevorzugte Pigmente der Formel (I) sind symmetrische Isoindolin-Pigmente, die der Formel (IV) entsprechen



worin  
 $R^{11}$  Wasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Phenyl bedeutet.

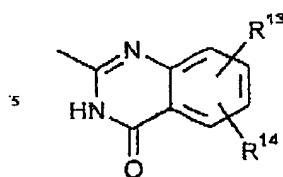
Ganz besonders bevorzugte Pigmente der Formel (I) entsprechen der Formel (IV), worin  $R^{11}$  für Wasserstoff steht.  
 Vorzugsweise steht  $R^9$  für einen Rest, dessen Hammett'sche Substituentenkonstante  $\sigma$  (para)  $> 0$  ist. Eine entsprechende Auflistung von Hammett'schen Substituentenkonstanten findet sich z. B. in Sykes, Reaktionsmechanismen der organischen Chemie, 9. Auflage, Weinheim, VCH Verlagsgesellschaft, 1988, oder kann nach bekannten Verfahren bestimmt werden.

Bevorzugte Pigmente der Formel (II) sind unsymmetrische Isoindolin-Pigmente der Formel (V)

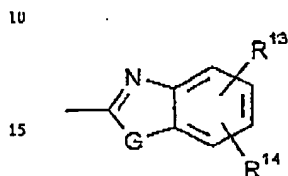


worin  
 $R^9$  CN, gegebenenfalls durch  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_5$ - $C_7$ -Cycloalkyl, Aralkyl, insbesondere  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, oder  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryl substituiertes Aminocarbonyl, insbesondere CONHCH<sub>2</sub>,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-carbonyl,  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryloxy-carbonyl oder Hetaryl, insbesondere einen Rest der Formel (VI) oder (VII) bedeutet

## DE 196 44 077 A 1



(VI),



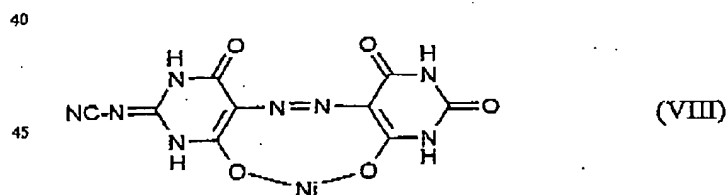
(VII),

20 worin  
 $R^{13}$  und  $R^{14}$  unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, insbesondere Cl, Br und F,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy  
 oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-carbonyl bedeuten oder  
 $R^{13}$  und  $R^{14}$  zusammen den Rest eines ankondensierten Benzolringes bedeuten  
 G für O, S, NH oder  $N(C_1-C_4\text{-Alkyl})$  steht,  
 und  
 $R^{12}$  Wasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Phenyl bedeutet.

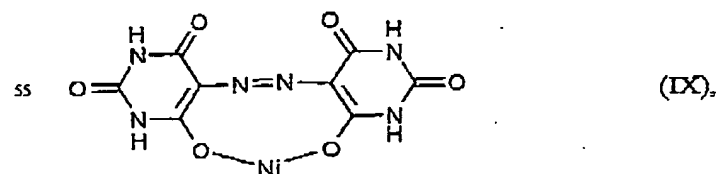
Ganz besonders bevorzugte Pigmente der Formel (V) sind solche, worin  $R^9$  für  $CONHCH_3$  steht und  $R^{12}$  die obenge-  
 nannte Bedeutung hat, insbesondere solche, worin  $R^9$  für  $CONHCH_3$  und  $R^{12}$  für Wasserstoff steht.

Bevorzugte Pigmente sind Salze, Komplexe, Einschlußverbindungen, feste Lösungen sowie Interkalationsverbindun-  
 gen der Formel (III). Solche sind beispielsweise aus EP-A 74 515 bekannt. Als Salze und Komplexe der Verbindungen  
 30 der Formel (III) kommen vorzugsweise die Salze und Komplexe der Mono-, Di-, Tri- und Tetraanionen mit den Metallen  
 Li, Cs, Mg, Cd, Co, Al, Cr, Sn, Pb, besonders bevorzugt Na, K, Ca, Sr, Ba, Zn, Fe, Ni, Cu, Mn, in Betracht. Besondere  
 Bedeutungen kommen den Nickelsalzen, bzw. -komplexen und deren festen Lösungen, Interkalations- und Einschluß-  
 verbindungen zu. Besonders bevorzugt ist eine Einschlußverbindung, Interkalationsverbindung, feste Lösung eines Sal-  
 zes oder eines Komplexes der Azobarbitursäure, besonders bevorzugt des Azobarbitursäure-Nickel-1:1-Komplexes.  
 35 Bei der eingeschlossenen Verbindung handelt es sich vorzugsweise um eine cyclische oder acyclische organische Ver-  
 bindung, vorzugsweise um Carbonsäure- oder Sulfonsäureamide, Harnstoff oder substituierte Harnstoffe sowie Hetero-  
 cyclen, insbesondere 2,4,6-Triamino-1,3,5-triazin, Acetoguanamin und Benzoguanamin.

Besonders bevorzugte Pigmente der Formel (III) entsprechen den Formeln (VIII) und (IX)



(VIII)



(IX),

insbesondere in Form ihrer Einschlußverbindungen oder Interkalationsverbindung, wobei als eingeschlossene Verbin-  
 dung 2,4,6-Triamino-1,3,5-triazin, Acetoguanamin oder Benzoguanamin bevorzugt ist.

Besonders bevorzugte Pigmente der Formeln (I) bis (III) oder diese enthaltende Mischungen sind solche, deren  
 Drucke den Farblonbereich abdecken, der im coloristischen Sinne vorzugsweise mit den Parametern des CIELAB-Sy-  
 65 stems (1976) bestimmten Bunton-Wertebereich  $H^*$  von 80 bis 1000, vorzugsweise von 85 bis 1000 beschrieben werden  
 kann. (CIELAB-System (1976) = farbmetrisches Ordnungssystem, z. B. Brockes, A. et al., Farbmessung in der Textilin-  
 dustrie, ISSN 0722-0391, 1986 Mitteilungen für die Farbstoffe verarbeitende Industrie, 24. Jahrgang).

## DE 196 44 077. A 1

Unter Dispergiemittel im Rahmen dieser Anmeldung wird eine die Pigmentteilchen in ihrer fein partikulären Form in wäßrigen Medien stabilisierende Substanz verstanden. Unter fein partikulär wird vorzugsweise eine Feinverteilung von 0,001 bis 5 µm verstanden, vorzugsweise von 0,005 bis 1 µm, insbesondere von 0,005 bis 0,5 µm.

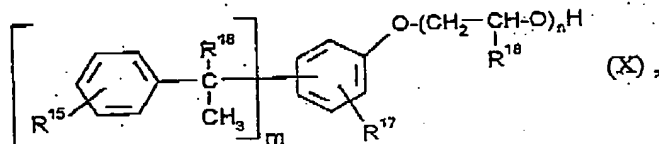
Geeignete Dispergiemittel sind beispielsweise anionisch, kationisch, amphoter oder nichtionogen. Geeignete anionische Dispergiemittel sind insbesondere Kondensationsprodukte von aromatischen Sulfonsäuren mit Formaldehyd, wie Kondensationsprodukte aus Formaldehyd und Alkyl-naphthalinsulfonsäuren oder aus Formaldehyd, Naphthalinsulfonsäuren und/oder Benzolsulfonsäuren, Kondensationsprodukte aus gegebenenfalls substituierten Phenol mit Formaldehyd und Natriumbisulfit. Geeignet sind außerdem Dispergiemittel aus der Gruppe der Sulfobenzolsteinsäureester sowie Alkylbenzolsulfonate. Weiterhin kommen vor allem Ligninsulfonate in Betracht, z. B. solche, die nach dem Sulfat- oder Kraft-Verfahren gewonnen werden. Vorzugsweise handelt es sich um Produkte, die zum Teil hydrolysiert, oxidiert, propoxyliert, sulfoniert, sulfonmethyliert, oder desulfoniert und nach bekannten Verfahren fraktioniert werden, z. B. nach dem Molekulargewicht oder nach dem Sulfonierungsgrad. Auch Mischungen aus Sulfat- und Kraftligninsulfonaten sind gut wirksam. Besonders geeignet sind Ligninsulfonate mit einem durchschnittlichen Molekulargewicht zwischen 1000 und 100 000, einem Gehalt an aktivem Ligninsulfonat von mindestens 80% und vorzugsweise mit niedrigem Gehalt an mehrwertigen Kationen. Der Sulfonierungsgrad kann in weiten Grenzen variieren.

Als nichtionische Dispergiemittel kommen beispielsweise in Frage: Umsetzungsprodukte von Alkylenoxiden mit alkylierbaren Verbindungen, wie z. B. Feualkoholen, Fettsäuren, Phenolen, Alkylphenolen, Arylalkylphenolen, wie Styrol-Phenol-Kondensate, Carbonsäureaniliden und Harzsäuren. Hierbei handelt es sich z. B. um Ethylenoxidaddukte aus der Klasse der Umsetzungsprodukte von Ethylenoxid mit:

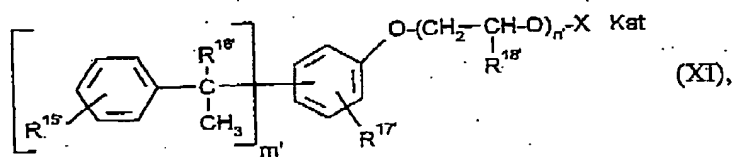
- gesättigten und/oder ungesättigten Feualkoholen mit 6 bis 20 C-Atomen oder
- Alkylphenolen mit 4 bis 12 C-Atomen im Alkylrest oder
- gesättigten und/oder ungesättigten Fettsäuren mit 14 bis 20 C-Atomen oder
- gesättigten und/oder ungesättigten Harzsäuren.

Als Ethylenoxid-Addukte kommen insbesondere die unter a) bis c) genannten alkylierbaren Verbindungen mit 5 bis 30 Mol Ethylenoxid in Frage.

Als Dispergiemittel eignen sich ebenfalls die aus der prioritätssüßeren, aber nicht vorveröffentlichten DE-A 19 535 246 bekannten Mischungen aus Alkoxylierungsprodukten von mindestens einem Styrol-Phenol-Kondensat der Formel (X)



in der:  
 $\text{R}^{15}$  Wasserstoff oder  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkyl bedeutet,  
 $\text{R}^{16}$  für Wasserstoff oder  $\text{CH}_3$  steht,  
 $\text{R}^{17}$  Wasserstoff,  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkyl,  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkoxy,  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkoxy-carbonyl oder Phenyl bedeutet,  
 in eine der Zahlen 1, 2 oder 3 bedeutet,  
 $n$  eine Zahl von 6 bis 100 bedeutet,  
 $\text{R}^{18}$  für jede durch  $n$  indizierte Einheit gleich oder verschieden ist und für Wasserstoff,  $\text{CH}_3$  oder Phenyl steht, wobei im Falle der Mitbewesenheit von  $\text{CH}_3$  in den verschiedenen  $(-\text{CH}_2 - \text{CH}(\text{R}^{18}) - \text{O}-)$ -Gruppen in 0 bis 60% des Gesamtwertes von  $n$   $\text{R}^{18}$  für  $\text{CH}_3$  und in 100 bis 40% des Gesamtwertes von  $n$   $\text{R}^{18}$  für Wasserstoff steht und wobei im Falle der Mitbewesenheit von Phenyl in den verschiedenen  $(-\text{CH}_2 - \text{CH}(\text{R}^{18}) - \text{O}-)$ -Gruppen in 0 bis 40% des Gesamtwertes von  $n$   $\text{R}^{18}$  für Phenyl und in 100 bis 60% des Gesamtwertes von  $n$   $\text{R}^{18}$  für Wasserstoff steht,  
 und Estern der Alkoxylierungsprodukte (X) der Formel (XI)



in der:  
 $\text{R}^{15}$ ,  $\text{R}^{16}$ ,  $\text{R}^{17}$ ,  $\text{R}^{18}$ ,  $m'$  und  $n$  den Bedeutungsumfang von  $\text{R}^{15}$ ,  $\text{R}^{16}$ ,  $\text{R}^{17}$ ,  $\text{R}^{18}$ ,  $m$  bzw.  $n$ , jedoch unabhängig hiervon, annehmen,  
 $\text{X}$  die Gruppe  $-\text{SO}_3^-$ ,  $-\text{SO}_2^-$  oder  $-\text{PO}_3^{2-}$  bedeutet und  
 $\text{Kat}$  ein Kation aus der Gruppe von  $\text{H}^+$ ,  $\text{Li}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{NH}_4^+$  oder  $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_3^+$  ist, wobei im Falle von  $\text{X} = -\text{PO}_3^{2-}$  zwei  $\text{Kat}$  vorliegen.

DE 196 44 077 A 1

Gemische der Formeln (X) und (in) sind beispielsweise aus der nicht vorveröffentlichten DB-A-19 535 256 bekannt, die Bestandteil dieser Anmeldung sind.

Im übrigen sind diese Mischungen der Alkoxyierungsprodukte der Formel (X) und deren Ester der Formel (In) hervorragend geeignet, auch andere als die hier genannten Pigmente in Ink-Jet-Drucktinten zu stabilisieren. Als geeignete Pigmente sind in diesem Zusammenhang beispielsweise die folgenden zu nennen:

5 Pigmente sind in diesem Zusammenhang beispielsweise die folgenden zu nennen:  
 Ruße, insbesondere saure bis alkalische Ruße aus der Gruppe der Furnace- oder Gas-Ruße sowie chemisch oder physikalisch modifizierte oder nachbehandelte Ruße, anorganische Pigmente, wie beispielsweise Zinksulfide, Ultramarin, Eisenoxide, Kobaltblau sowie Chromoxidpigmente sowie Pigmente in Form fein partikulärer Oxide wie Siliziumdioxid, Titandioxid, Nickeloxide, Chromantimonititandioxide, Aluminiumoxid sowie fein partikuläre Metalle wie Kupfer, Eisen, oder Aluminium und organische Farbpigmente wie beispielsweise solche der Azo-, Disazo-, Polyazo-, Anthrachinon-, Thioindigoreihe, ferner andere polycyclische Pigmente wie beispielsweise aus der Phthalocyanin-, Chinacridon-, Dioxazin-, Isolindolinon-, Naphthalinteracarbonsäure- und Perylen- und Perylenetracarbonsäurereihe, ferner solche aus der Perinon-, Indigoid-, Thioindigoid- und Diketopyrrolopyrrol-Reihe, sowie Metallkomplex-Pigmente von Azo-, Azomethin- oder Methinfarbstoffen oder verlackte Farbstoffe wie Ca-, Mg-, Al-Lacke von sulfonsäure- und/oder carbonsäuregruppenhaltigen Farbstoffen.

15 gruppenhaltigen Farbstoffen.  
Als polymere Dispergiemittel kommen beispielsweise wasserlösliche sowie wasser-emulgierbare Typen in Frage,  
z. B. Homo- sowie Co-Polymerisate, wie statistische- oder Block-Copolymerisate.  
Besonders bevorzugte Dispergiemittel sind polymere Dispergiemittel wie beispielsweise AB-, BAB- und ABC-  
Blockcopolymer. In den AB- oder BAB-Blockcopolymeren ist das A-Segment ein hydrophobes Homopolymer oder Copo-  
20 Copolymer, das eine Verbindung zum Pigment sicherstellt und der B-Block ein hydrophiles Homopolymer oder Copo-  
lymer oder ein Salz davon und stellt das Dispergieren des Pigmentes im wässrigen Medium sicher. Derartige polymere  
Dispergiemittel und deren Synthese sind beispielsweise aus EP-A 518 225 sowie EP-A 556 649 bekannt.

Das eingesetzte Dispergiermittel wird vorzugsweise in einer Menge von 0,1 bis 100 Gew.-%, insbesondere 0,5 bis 60 Gew.-%, bezogen auf das eingesetzte Pigment, in der Pigmentpräparation verwendet.

a) 10 bis 98 Gew.-%, insbesondere 30 bis 98 Gew.-% Wasser  
b) 0,1 bis 100. Gew.-%, insbesondere 0,5 bis 60 Gew.-% Dispergiermittel, bezogen auf eingesetztes Pigment, und  
c) 0,2 bis 20 Gew.-%, insbesondere 0,2 bis 10 Gew.-% mindestens eines Pigments der Formeln (I) bis (III).

30 Die erfindungsgemäß verwendeten Pigmentpräparationen können selbstverständlich neben den Komponenten a), b) und c) auch weitere Zusätze enthalten.

35 So können beispielsweise als weitere Komponente d) organische Lösungsmittel zugegen sein. Besonders geeignet sind in Wasser lösliche organische Lösungsmittel. Bevorzugt sind solche, die eine Löslichkeit von größer als 0,5 g/100 g Wasser aufweisen.

Wasser aufweisen.

Als geeignete organische Lösungsmittel kommen beispielsweise in Frage:

aliphatische  $C_1$ - $C_4$ -Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, n-Propanol, n-Butanol, Isobutanol oder tert-Butanol, aliphatische Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Diacetonalkohol, Polyole, wie Ethylen-  
40 glykol, Propylenglykol, Butylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Trimethylolpropan, Polyethylenglykol mit einem mittleren Molegewicht von 100 bis 4000, vorzugsweise 400 bis 1500 g/mol oder Glycerin, Monohydroxyether, vorzugsweise Monohydroxyalkylether, besonders bevorzugt Mono- $C_1$ - $C_4$ -alkylglykolether wie Ethylenglykolmonomethyl-, -monomethyl-, -diethylenglykolmonomethylether oder Diethylenglykolmonomethylether, Diethylenglykolmonobutyl-, -monomethyl-, -diethylenglykolmonomethylether oder Diethylenglykolmonomethylether oder monomethylether, fer-  
45 tyl-ether, Dipropylenglykolmonomethylether, Thiodiglykol, Triethylenglykolmonomethylether oder monomethylether, ferner 2-Pyrrolidon, N-Methyl-2-pyrrolidon, N-Ethyl-pyrrolidon, N-Vinyl-pyrrolidon, 1,3-Dimethyl-imidazolidon, Dimethylacetamid sowie Dimethylformamid.

Die Menge des organischen Lösungsmittels beträgt vorzugsweise 1 bis 40, insbesondere 2 bis 20 Gew.-%, bezogen auf die Pigmentpräparationen.

50 auf die Pigmentpräparationen.  
Bevorzugt beträgt die Menge an Wasser und organischem Lösungsmittel 20 bis 99 Gew.-%, vorzugsweise 30 bis 97 Gew.-%, bezogen auf die Pigmentpräparationen.

Weiterhin kann die Pigmentpräparation Mittel zur Einstellung der Viskosität der Tinte enthalten wie beispielsweise Polyvinylalkohol, Polyvinylpyrrolidon, Methylcellulose u. a. dem Fachmann bekannte Mittel, soweit sie die Stabilität der Drucktinte, das Druckverhalten und das Trocknungsverhalten auf Papier nicht negativ beeinflussen.

55 Zusätzlich zu den genannten Komponenten können die erfindungsgemäß als Drucktinten verwendeten Pigmentpräparationen noch einen Anteil von 0 bis 15 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 10 Gew.-%, bezogen auf Tinte, oberflächenaktives Mittel enthalten. Diese können grundsätzlich eingesetzt werden z. B. zur Regulierung der Oberflächenspannung der Tinte, ferner zur Verhinderung der Tropfenbildung oder des Auslaufens an der Düsenaustrittsfläche des Druckkopfes und zur Einstellung des Benetzungs- und Trocknungsverhaltens der Tinte auf unterschiedliche Substratarten (Papiere). Derartige oberflächenaktive Mittel sind dem Fachmann in Form von am Markt zugänglichen Produkten bekannt. Bei der Auswahl der oberflächenaktiven Mittel dürfen diese nicht die Stabilität der Pigmentpräparation oder die verwendeten Druckkopfmaterialien beeinträchtigen.

Außerdem können die erfindungsgemäß verwendeten Pigmentpräparation weitere ionogene als auch nicht-ionogene Hilfsmittel enthalten. Sofern das Dispergiemittel ionische Gruppen enthält, sollten diese Hilfsmittel vorzugsweise nicht-ionogen oder von gleicher Ionogenität sein.

65 ionogen oder von gleicher Ionogenität sein.  
Grundsätzlich können die Pigmentpräparationen noch Konservierungsmittel, Lichtschutzmittel, weitere Tenside und gegebenenfalls auch pH-Regler enthalten.

Beispiele für pH-Regler sind NaOH, Ammoniak oder Aminomethylpropanol, N,N-Dimethylaminoethanol.

## DE 196 44 077 A 1

Beispiele für Konservierungsmittel sind Methyl- und Chlormethyl-isothiazolin-3-on, Benzisothiazolin-3-on oder Mischungen davon.

Beispiele für Lichtschutzmittel sind UV-Absorber.

Die Erfindung betrifft weiterhin Pigmentpräparationen enthaltend

- a) Wasser
- b) Dispergiermittel
- c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) und
- d) mindestens ein organisches Lösungsmittel aus der Gruppe:
  - aliphatische C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, n-Propanol, n-Butanol, Isobutanol oder tert-Butanol, aliphatische Ketone, wie Aceton, Methyläthylketon, Methylisobutylketon oder Diäcetonalkohol, Polyole, wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Butylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Trimethylolpropan, Polyethylenglykol mit einem mittleren Molekulargewicht von 100 bis 4000, vorzugsweise 400 bis 1500 g/mol oder Glycerin, Monohydroxyäther, vorzugsweise Monohydroxyalkylether, besonders bevorzugt Mono-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylglykolether wie Ethylenglykolmonoalkyl-, -monomethyl-, -diethylenglykolmonomethylether oder Diethylenglykolmonoethylether, Diethylenglykolmonobutylether, Dipropylenglykolmonoethylether, Thiodiglykol, Triethylenglykolmonomethylether oder -monoethylether, ferner 2-Pyrrolidon, N-Methyl-2-pyrrolidon, N-Ethylpyrrolidon, N-Vinyl-pyrrolidon, 1,3-Dimethyl-imidazolidon, Dimethylacetamid sowie Dimethylformamid.

Die bevorzugten Ausführungsformen der einzelnen Komponenten entsprechen den oben angegebenen.

Die Erfindung betrifft weiterhin die Herstellung der erfindungsgemäß verwendeten Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Jet Druck, die dadurch gekennzeichnet ist, daß man mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) mit dem Dispergiermittel und gegebenenfalls weiteren Zusätzen homogenisiert und naßzerkleinert.

Im allgemeinen wird das Pigment in Pulverform oder in Form des wasserfeuchten Preßkuchens zusammen mit einem Teil des Dispergiermittels und Wasser, vorzugsweise deionisiertem Wasser, zu einer homogenen Mahlsuspension beispielsweise mittels Rührwerksbäume, Dissolver und ähnlichen Aggregaten gegebenenfalls nach einer Vorzerkleinerung angeschlagen (d. h. eingebracht und homogenisiert).

Die Mahlsuspension kann außerdem Anteile niedrigsiedender Lösungsmittel (Siedepunkt < 150°C) enthalten, die im Verlauf der anschließenden Feinmahlung durch Verdampfung ausgetragen werden können. Sie kann aber auch Anteile höhersiedender Lösungsmittel oder weiterer Zusätze, wie sie oben beschrieben sind z. B. Mahlhilfs-, Entschäumungs- oder Benetzungsmittel, enthalten.

Die Naßzerkleinerung umfaßt sowohl die Vorzerkleinerung als auch die Feinmahlung. Vorzugsweise liegt die Pigmentkonzentration der Suspension dabei ob- oder unterhalb der gewünschten Konzentration der fertigen Pigmentpräparation bzw. Drucktinte. Die gewünschte Pigmentkonzentration wird vorzugsweise im Anschluß an die Naßzerkleinerung eingestellt. Im Anschluß an die Vorzerkleinerung erfolgt eine Mahlung auf die gewünschte Partikelfeiverteilung von 0,001 bis 5 µm, vorzugsweise 0,005 bis 1 µm. Für diese Mahlung kommen Aggregate wie z. B. Knet- oder Walzenstühle, Knet-schnecken, Kugelmöhlen, Rotor-Stator-Möhlen, Dissolver, Korundscheibenmöhlen, Schwingmöhlen und insbesondere schnellaufende, kontinuierlich oder diskontinuierlich beschickte Rührwerkskugelmöhlen mit Mahlkörpern mit einem Durchmesser von 0,1 bis 2 mm in Frage. Die Mahlkörper können dabei aus Glas, Keramik oder Metall, z. B. Stahl sein. Die Mahltemperatur liegt vorzugsweise im Bereich von 0 bis 250°C, in der Regel jedoch bei Raumtemperatur, insbesondere unterhalb des Trübungspunktes des eingesetzten Dispergiermittels der Komponente b) und des gegebenenfalls eingesetzten oberflächenaktiven Mittels.

In einer ebenfalls bevorzugten Verfahrensweise kann die Mahlung teilweise oder vollständig in einem Hochdruckhomogenisator oder in einem sogenannten Strahldispersator (bekannt aus der nicht veröffentlichten Anmeldung DE-A 19 536 845) erfolgen, wodurch der Gehalt an Mahlkörpern auf ein Minimum reduziert bzw. vollständig vermieden werden kann.

In einem Verdünnungs-Schritt wird die erhaltene Pigmentpräparation in an sich bekannter Weise in Wasser gegebenfalls mit den restlichen Dispergiermittelmengen und gegebenenfalls weiteren Zusätzen eingemischt und homogenisiert, sowie auf die gewünschte Pigmentkonzentration bzw. Farbstärke der Präparation bzw. Drucktinte eingestellt. Hierbei kann gegebenenfalls noch ein Teil des Dispergiermittels zugesetzt werden, um beispielsweise eine Reagglomeration feiner Pigmentpartikel in der Verdünnung zu vermeiden.

Von besonderem Vorteil ist ein Verfahren zur Herstellung der Pigmentpräparationen, in dem im Mahlschritt zur Herstellung des Pigmentkonzentrates für die Stabilisierung ausreichend Dispergiermittel zur Verfügung gestellt wird. Im Anschluß daran oder nach Verdünnung mit Wasser wird in Lösung befindliches, nicht am Pigment adsorbiertes Dispergiermittel und/oder überschüssige oberflächenaktive Mittel vorzugsweise entfernt und anschließend die gewünschte Pigmentpräparation durch Zugabe der restlichen Anteile der Pigmentpräparation eingestellt.

Ein Verfahren zur Entfernung von in Lösung befindlichem Dispergiermittel ist beispielsweise die Zentrifugation der Suspension und anschließendes Abdekantieren des Überstandes.

Ferner können andere Additive wie z. B. Polyurethan- oder Acrylpolymeren zugesetzt werden, um gegebenenfalls die Wasserechtheit weiter zu verbessern. Diese können sowohl wasser-löslicher als auch wasser-emulgierbarer Art sein, oder in einer der in d) enthaltenen Komponenten löslich sein.

In einer bevorzugten Verfahrensweise erfolgt die Mischung und Homogenisierung der Pigmentpräparationen unter Verwendung eines Strahldispersators oder Hochdruckhomogenisators, um die Entstehung von Schaum zu unterbinden und mögliche Reagglomeration zu vermeiden.

Mit der Einstellung der gewünschten Pigmentpräparationen erfolgt auch die Einstellung auf die gewünschte Viskosität, Farbstärke, Farbton, Dichte und Oberflächenspannung der Tinte.

Vor Gebrauch der Pigmentpräparationen als Drucktinten werden die Tinten gegebenenfalls fein-filtriert beispielsweise mittels 1 bis 5 µm Membran- oder Glasfiltern.

## DE 196 44 077 A 1

Im allgemeinen werden die physikalischen Tinteneigenschaften auf die Verwendung in üblichen Tintenstrahl-Druckern eingestellt, wobei die Oberflächenspannung zwischen 20 und 70 mN/m und die Viskosität kleiner als 20 mPa · s, vorzugsweise 0,5 bis 10 mPa · s betragen sollte.

Die erfindungsgemäß verwendeten sowie die erfindungsgemäßen Drucktinten liefern als Drucktinte im Ink-Jet-Druck verwendete Drucke mit ausgezeichneter Lichtechtheit und besitzen darüber hinaus folgende Vorteile; hervorragende Dispersions- und Lagerstabilität in einem weiten Temperaturbereich, keine Artefakte oder Verstopfung im Druckkopf, hohe Wasser- und Migrationsechtheit der Drucke auf unterschiedlichen Substraten, z. B. auf holzfreiem Papier, mittl. Papierqualität, gebleichtem und beschichtetem Papier, polymeren Filmen, Transparentfolien für Overhead-Projektion, kein Ausbluten im Mehrfarbendruck, auch bei Verwendung zusammen mit Farbstoff-Tinten oder anderen pigmentierten Tinten.

Die oben beschriebenen Pigmentpräparationen werden als Drucktinten für den Ink-Jet-Druck verwendet. Der Ink-Jet-Druck ist an sich bekannt und erfolgt im allgemeinen so, daß die Drucktinte in ein Aufnahmegefäß eines Tintenstrahl-Druckkopfes gefüllt wird und in kleinen Tröpfchen auf das Substrat gesprüht wird. Der Tintenausstoß in Tröpfchenform erfolgt dabei vorzugsweise über einen piezoelektrischen Kristall, eine beheizte Kanüle (Bubble- oder Thermo-Jet-Verfahren) oder mechanische Druckerhöhung, wobei Druck auf das Tintensystem ausgeübt wird und so Tintentropfen herausgeschleudert werden. Dabei werden die Tröpfchen aus einer oder mehreren kleinen Düsen gezielt auf das Substrat wie z. B. Papier, Holz, Textilien, Kunststoff oder Metall geschossen. Durch elektronische Aussteuerung werden die einzelnen Tröpfchen auf dem Substrat zu Schriftzeichen oder graphischen Mustern zusammengefaßt. Möglich ist auch ein Verfahren, bei dem mittels elektrostatischer Ablenkung aus einem Tintenstrahl kleinste Volumina in Form von Tropfen auf ein Substrat gebracht werden.

## Beispiele

## Beispiel 1

## Herstellung einer besonders bevorzugten Linschlußverbindung des Pigmentes gemäß Formel (IX)

25 g Benzolsulfonsäurehydrazid, 200 ml Wasser, 20 ml 10 N Salzsäure und 1,25 g eines Kondensationsproduktes von Stearinsäure mit Taurin wurden 30 Minuten verrührt. Man fügte 60 g Eis hinzu und tropfte anschließend in ca. 30 Minuten 34 ml einer wäßrigen Natriumnitritlösung mit einem Gehalt von 30 g Natriumnitrit in 100 ml Lösung hinzu. Der Ansatz wurde 30 Minuten gerührt, wobei man einen Nitritüberschuß aufrechterhielt. Anschließend zerstörte man den Nitritüberschuß mit wenig Amidosulfonsäure und neutralisierte mit ca. 5 ml 10 N Natronlauge. Man erhielt eine Emulsion von Benzolsulfonsäureazid.

Zu der so hergestellten Emulsion gab man 38,2 g Barbitursäure, verrührte 10 Minuten und stellte dann mit ca. 33 ml 10 N Natronlauge auf pH 8. Der Ansatz wurde 2 Stunden bei 50°C gerührt, danach mit 3 ml Essigsäure und ca. 14 ml 10 N Salzsäure auf pH 4,8 gestellt und noch 1 Stunde auf 70°C und 3 Stunden auf 80°C erhitzt. Man erhielt eine Suspension des Natriumsalzes der Azobarbitursäure; zusätzlich waren noch ca. 22 g des als Nebenprodukt entstandenen Benzolsulfonamids gelöst vorhanden.

Eine so hergestellte Suspension wurde auf 95°C bis 100°C aufgeheizt, abgesaugt und mit ca. 1 l siedend heißem Wasser in mehreren Portionen gewaschen. Man erhielt einen Preßkuchen des Natriumsalzes der Azobarbitursäure.

Der so hergestellte Preßkuchen wurde mit 500 ml Wasser angerührt. Bei 80°C tropfte man in ca. 5 Minuten eine Lösung von 34,5 g  $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  und 13 g wasserfreiem Natriumacetat in 100 ml Wasser hinzu. Die Mischung wurde 1 Stunde gerührt bei 80°C, danach 42 g Melamin zugefügt und nochmals 1 Stunde bei 80°C und 2 Stunden bei 95°C gerührt, anschließend heiß abgesaugt und mit heißem Wasser gewaschen.

Man erhielt einen wasserfeuchten Pigment-Preßkuchen mit einem Trockengehalt von 42,6 Gew.-%.

## Beispiel 2 bis 4

## Herstellung von Pigmentpräparationen

(Teile = Gewichtsteile, Prozente = Gewichtsprozente)

## Beispiel 2

Zu 89,9 Teilen des feuchten Preßkuchen des Pigmentes gemäß Formel (IX) hergestellt nach Beispiel 1 mit einem Trockengehalt von 42,6% wurden

6,9 Teile eines Naphthalinsulfonsäurekondensationsproduktes (Tamol® NN 9401, BASF AG) sowie 3,2 Teile deionisiertes Wasser zugeetzt und mittels eines Dissolvers homogenisiert. Der pH-Wert der Suspension betrug 5,5. Im Anschluß wurde die Suspension in eine offene diskontinuierlich betriebene 1 l-Rührwerkskugelmühle (Fabrikat Süssmeyer, Brüssel) eingebracht und mit Zirkoniumoxid-Perlen (Durchmesser 0,4 bis 0,6 mm) unter Kühlung über eine Dauer von 3 Stunden gemahlen. Das erhaltene wäßrige Pigmentkonzentrat wurde mit 0,1 Teilen eines Konservierungsmittels (Benzisothiazolin-3-on) sowie deionisiertem Wasser auf eine Pigmentkonzentration von 35% eingestellt.

Die Pigmentpräparation besitzt eine ausgezeichnete Fließfähigkeit und eine einwandfreie Suspensionsstabilität bei Lagerung über 3 Monate bei Raumtemperatur und 50°C. Wäßrige Verdünnungen dieser Präparation bis zu einer Pigmentkonzentration von 2% sind ebenso stabil. Die Zusammensetzung kann Tabelle 1 entnommen werden.



## DE 196 44 077 A 1

## Beispiel 3

22 Teile des getrockneten Pigmentes gemäß Formel (V) ( $R^9 = \text{CONHCH}_3$ ,  $R^{12} = \text{H}$ ), hergestellt gemäß Beispiel 10, von US 5 177 209, und 8,8 Teile eines Ligninsulfonats (Ultrazine® NA, Fa. Lignotech, Düsseldorf) wurden in 69,2 Teilen deionisiertem Wasser mittels eines Dissolvers angeschlagen und homogenisiert. Im Anschluß erfolgte eine Mahlung wie in Beispiel 2 beschrieben. Das so erhaltene Pigmentkonzentrat wurde mit 0,1 Teilen des gleichen Konservierungsmittels wie in Beispiel 2 und deionisiertem Wasser auf eine Pigmentkonzentration von 20%, und der pH-Wert mittels verdünnter Schwefelsäure auf 8 eingestellt. Die Präparation besitzt ebenfalls ausgezeichnete Stabilitäts- und Fließeigenschaften. Die Zusammensetzung kann Tabelle 1 entnommen werden.

## Beispiel 4

Zu 90,9 Teilen des feuchten Preßkuchens des Pigmentes gemäß Formel (V) ( $R^{11} = \text{H}$ ), hergestellt nach Beispiel 8, DE 39 35 858 A1, mit einem Trockengehalt von 40,4% wurden 1,8 Teile eines Dispergiermittelgemisches aus Alkoxylierungsprodukten gemäß Formel (X) und (in) mit einer Zusammensetzung von 51% gemäß Formel X und  $R^{15} = \text{CH}_3$ ,  $R_{16,17,18} = \text{H}$   $m = 2,8$   $n = 50$  und 49% gemäß Formel (XI) und  $R_{15'} = \text{CH}_3$ ,  $R_{16',17',18'} = \text{H}$   $m' = 2,8$   $n' = 50$   $X = \text{SO}_3^-$   $\text{Kat} = \text{NH}_4^+$  sowie 7,3 Teilen deionisiertem Wasser zugesetzt und mittels eines Dissolvers homogenisiert. Der pH-Wert wurde mittels verdünnter Natronlauge auf 7,0 gestellt. Im Anschluß wurde die Suspension wie in Beispiel 2 beschrieben gemahlen und das so erhaltene Pigmentkonzentrat mit 0,1 Teilen des gleichen Konservierungsmittels wie in Beispiel 2 und deionisiertem Wasser auf eine Pigmentkonzentration von 30% eingestellt. Die Zusammensetzung kann Tabelle 1 entnommen werden.

## DE 196 44 077 A 1

Tabelle 1 (Angaben in Gew.-%, bezogen auf das Pigmentkonzentrat)

5		Beispiel	2	3	4
		Deionisiertes Wasser	58,6	71,9	68,43
10	Dispergiermittel	Ultrazine® NA	-	8,0	-
		Tamol® NN 9401	6,3	-	-
		Dispergiermittelgemisch	-	-	1,47
15	Pigmente	Pigment gem. Formel (IX) (trocken)	35	-	-
20		Pigment gem. Formel (V) (trocken)	-	20	-
25		Pigment gem. Formel (IV) (trocken)	-	-	30
	weitere Zusätze	Konservierungsmittel	0,1	0,1	0,1
30	Eigenschaften	pH-Wert	6,5	8,0	6,9
35		max. Teilchengröße* (µm)	<0,2	<0,2	<0,2

\*) Bestimmt aus der Partikelgrößenverteilung (Gewichtsmittel)  
 Meßapparatur: Scheibenzentrifuge Typ DCP® 1000 der Fa. Brookhaven

## Anwendungsbeispiele

## Beispiele 5 bis 7

Die Pigmentpräparationen gemäß den Beispielen 2 bis 4 wurden zur Verwendung als Drucktinten für den Ink-Jet-Druck auf eine Pigmentkonzentration von jeweils 4 Gew.-% unter Einsatz von deionisiertem Wasser sowie mit organischen Lösungsmitteln eingestellt. Die Zusammensetzungen der als Drucktinten zu verwendenden Pigmentpräparationen wurden jeweils so gewählt, daß die Viskosität der Drucktinten in einem Bereich von 3 bis 5 mPas lag.

Die Herstellung erfolgte ausgehend von den Pigmentpräparationen der Beispiele 2 bis 4 durch Mischen und Rühren mit der erforderlichen Menge an Wasser sowie sonstigen Zusätzen wie organischen Lösungsmitteln in einem Glasbehälter. Im Anschluß erfolgte eine Ultraschallhornbehandlung über 1 Minute und die Zugabe von Konservierungsmittel und gegebenenfalls pH-Einstellung mittels verdünnter NaOH. Die Zusammensetzung der als Drucktinten verwendeten Pigmentpräparationen geht aus Tabelle 2 hervor.

Diese Pigmentpräparationen wurden vor dem Drucken durch ein 1,2 µm Filter filtriert, um gegebenenfalls vorhandenen Mahlgutabrieb und Grobanteil aus der Suspension zu entfernen.

## DE 196 44 077 A 1

Tabelle 2

Zusammensetzung und Eigenschaften der als Drucktinten verwendeten Präparationen (Angaben in Gew.-%, bezogen auf Präparation)

Beispiel		5	6	7
Deionisiertes Wasser	%	79,0	70,4	77,1
Polyethylenglykol (Mol. Gew. 400 g/mol)	%	4,0	4,0	4,0
2-Pyrrolidon	%	3,9	3,9	3,9
Isopropanol	%	1,5	1,5	1,5
Pigmentkonzentrat				
gemäß Bsp. 2	%	11,4		
gemäß Bsp. 3	%		20	
gemäß Bsp. 4	%			13,3
Konservierungsmittel	%	0,2	0,2	0,2
pH-Wert	-	6,7	8,0	7,5
Oberflächenspannung	mN/m	>30	>30	>30
max. Teilchengröße (Scheibenzentrifuge)	µm	<0,2	<0,2	<0,2

Eigenschaften der als Drucktinten verwendeten Pigmentpräparationen gemäß den Beispielen 5 bis 7

Es wurden Drucke auf einem handelsüblichen Tintenstrahldrucker der Fa. Hewlett Packard (HP Deskjet® 160°C) unter Verwendung einer gereinigten Kartusche erstellt.

Die Drucktinten ließen sich einwandfrei drucken und ergaben brillante Druckbilder mit hoher Farbstärke und gutem Kontrast.

Die Lichtechtheitsprüfung der Drucke auf unterschiedlichen Substraten wurde mit dem Xenon Test 450\* (Gerät der Fa. Heraeus) durchgeführt und ergab – bewertet mit dem gleichermaßen belichteten Blaumaßstab (DIN 54004) die in Tabelle 3 dargestellten Ergebnisse:

## DE 196 44 077 A 1

Tabelle 3

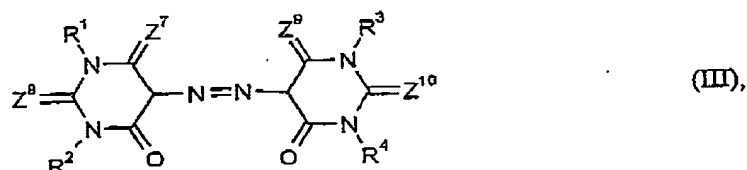
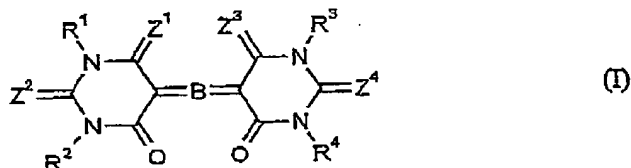
Drucktinte gemäß	Lichtecheitsnote auf Substrat			
	Normalpapier AGFA® 701	Glossy Paper	Beschichtete Folie	HP Spezialpapier®
Beispiel 5	7 - 8	6 - 7	7	7 - 8
Beispiel 6	6 - 7	6	nicht geprüft	nicht geprüft
Beispiel 7	7 - 8	7 - 8	6 - 7	7

Anm: 8  $\Delta$  kein Farbverlust  
1  $\Delta$  vollständiger Farbverlust

Die Drucke zeigten darüberhinaus eine gute Wasser- und Textmarkerechtheit.

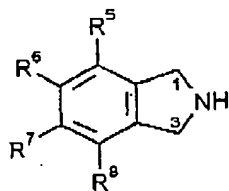
## Patentansprüche

1. Verwendung von Pigmentpräparationen als Drucktinten für den Ink-Jet Druck, enthaltend
- Wasser
  - Dispergiemittel und
  - mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder deren tautomeren Formen

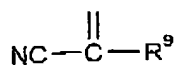


65 worin  
R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, Alkyl, insbesondere C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Cycloalkyl, insbesondere C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, Aryl, insbesondere gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Aralkyl oder Hetaryl, stehen,  
B den Rest eines Isoindolins der Formel

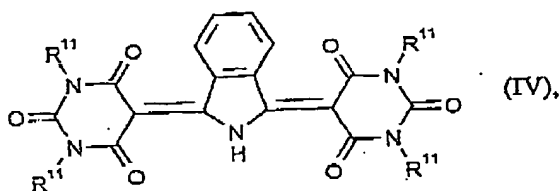
DE 196 44 077 A 1



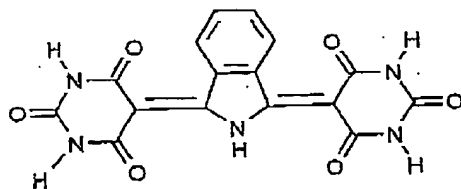
bedeutet, wobei die Verknüpfung mit den beiden Doppelbindungen in der 1- und 3-Position des Isoindolins erfolgt, und  
 $R^5$ ,  $R^6$ ,  $R^7$  und  $R^8$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen, insbesondere F, Cl und Br,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryloxy stehen,  
 A den Rest eines Cyanmethylen der Formel



bedeutet, worin  
 $R^9$  für einen elektronenanziehenden Rest steht und  
 $Z^1$  bis  $Z^{10}$  unabhängig voneinander für O oder  $NR^{10}$  stehen,  
 worin  
 $R^{10}$  für Wasserstoff oder Cyan steht.  
 2. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Pigmente der Formel (I) der Formel (IV) entsprechen

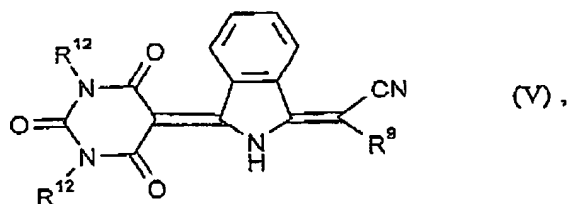


worin  
 $R^{11}$  Wasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Phenyl bedeutet.  
 3. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Pigmentpräparation ein Pigment der Formel

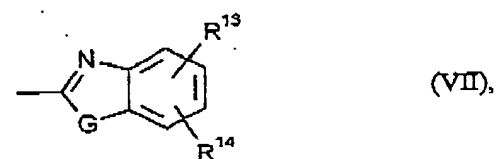
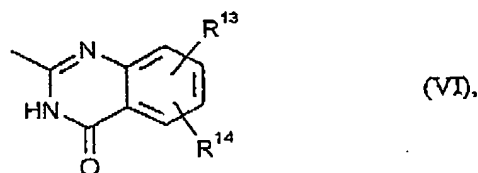


enthält.  
 4. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Pigmente der Formel (II) der Formel (V) entsprechen

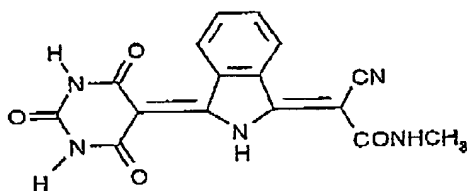
DE 196 44 077 A 1



worin  
 $R^9$  CN, gegebenenfalls durch  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_5$ - $C_7$ -Cycloalkyl, Aryl, insbesondere  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  
 oder  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryl substituiertes Aminocarbonyl, insbesondere  $CONHCH_3$ ,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy carbonyl,  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryl-  
 loxycarbonyl oder Hetaryl, insbesondere einen Rest der Formel (VI) oder (VII) bedeutet

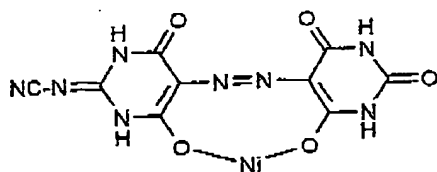


worin  
 $R^{13}$  und  $R^{14}$  unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, insbesondere Cl, Br und F,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Al-  
 koxy oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy carbonyl bedeuten oder  
 $R^{13}$  und  $R^{14}$  zusammen den Rest eines ankondensierten Benzolringes bedeuten  
 G für O, S, NH oder  $N(C_1-C_4\text{-Alkyl})$  steht,  
 und  
 $R^{12}$  Wasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Phenyl bedeutet.  
 5. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (I) der Formel

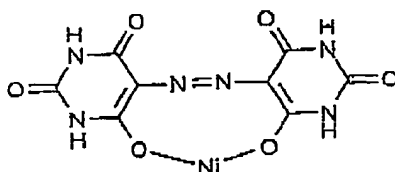


entspricht.  
 6. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Pigmente der Formel (III) der Formel (VIII) oder  
 (IX) entsprechen

DE 196 44 077 A 1



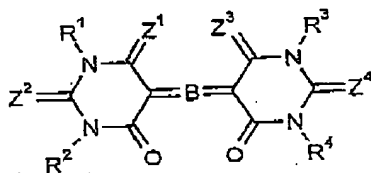
(VIII)



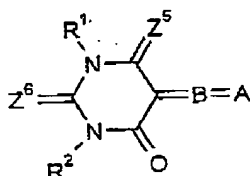
(IX).

7. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form eines Salzes, Komplexes, als feste Lösung, als Einschlußverbindung oder als Interkalationsverbindung vorliegt.
8. Verwendung gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form einer Einschlußverbindung oder Interkalationsverbindung vorliegt, wobei die eingeschlossene Verbindung eine cyclische oder acyclische Verbindung, vorzugsweise Carbonsäure- oder Sulfonsäureamide, Harnstoff oder substituierte Harnstoffe sowie Heterocyclen, insbesondere 2,4,6-Triamino-1,3,5-triazin, Acetoguanarin und Benzoguanamin ist.
9. Pigmentpräparationen enthaltend

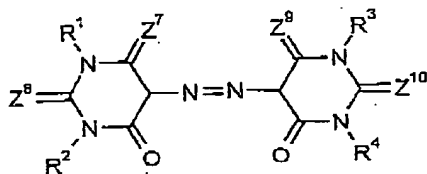
- a) Wasser
- b) Dispergiermittel
- c) mindestens ein Pigment der Formeln (I) bis (III) oder deren tautomeren Formen



(I)



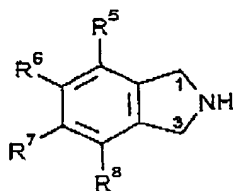
(II)



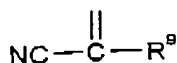
(III),

worin  
 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, Alkyl, insbesondere  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, Cycloalkyl, insbesondere  $C_5$ - $C_8$ -Cycloalkyl, Aryl, insbesondere gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Aralkyl oder Hetaryl, stehen,  
 B den Rest eines Isoindolins der Formel

## DE 196 44 077 A 1



bedeutet, wobei die Verknüpfung mit den beiden Doppelbindungen in der 1- und 3-Position des Isoindolins erfolgt, und  
 $R^5$ ,  $R^6$ ,  $R^7$  und  $R^8$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen, insbesondere F, Cl und Br,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder  $C_6$ - $C_{10}$ -Aryloxy stehen,  
 A den Rest eines Cyanmethylen der Formel



bedeutet, worin  
 $R^9$  für eine elektronenanziehenden Rest steht und  
 $Z^1$  bis  $Z^{10}$  unabhängig voneinander für O oder  $NR^{10}$  stehen,  
 worin  
 $R^{10}$  für Wasserstoff oder Cyan steht,

und

d) mindestens ein organisches Lösungsmittel aus der Gruppe:  
 aliphatische  $C_1$ - $C_4$ -Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, n-Propanol, n-Butanol, Isobutanol oder tert.-Butanol, aliphatische Ketone, wie Aceton, Methyl ethylketon, Methylisobutylketon oder Diacetonalkohol, Polyole, wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Butylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Trimethylolpropan, Polyethylenglykol mit einem niedrigeren Molekulargewicht von 100 bis 4000, vorzugsweise 400 bis 1500 g/mol oder Glycerin, Monohydroxyether, vorzugsweise Monohydroxyalkylether, besonders bevorzugt Mono- $C_1$ - $C_4$ -alkylglykolether wie Ethylenglykolmonoalkyl-, -monomethyl-, -diethylenglykolmonomethylether oder Diethylenglykolmonoethylether, Diethylenglykolmonobutylether, Dipropylenglykolmonoethylether, Thiodiglykol, Triethylenglykolmonomethylether oder -monoethylether, ferner 2-Pyrrolidon, N-Methyl-2-pyrrolidon, N-Ethyl-pyrrolidon, N-Vinyl-pyrrolidon, 1,3-Dimethylimidazolidon Dimethylacetamid sowie Dimethylformamid.

10. Pigmentpräparationen gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form eines Salzes, Komplexes, als feste Lösung, als Einschlußverbindung oder als Interkalationsverbindung vorliegt.  
 11. Pigmentpräparationen gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß das Pigment der Formel (III) in Form einer Einschlußverbindung oder Interkalationsverbindung vorliegt, wobei die eingeschlossene Verbindung eine cyclische oder acyclische Verbindung, vorzugsweise Carbonsäure- oder Sulfonsäureamide, Harnstoff oder substituierte Harnstoffe sowie Heterocyklen, insbesondere 2,4,6-Triamino-1,3,5-triazin, Acetoguanamin und Benzoguanamin ist.



**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ **BLACK BORDERS**

☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**

☐ **FADED TEXT OR DRAWING**

☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**

☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**

☒ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**

☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**

☒ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**

☐ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**

☐ **OTHER:** \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**